

Calculo da massa total do sangue.

por

Octavio Magalhães.

(Com 2 figuras no texto e estampas 7 e 8.)

Berechnung der Gesamtblutmenge.

von

Octavio Magalhães.

(Mit 2 Text figuren und Tafeln 7 u. 8.)

Calcular a massa total do sangue contido no aparelho circulatorio tem constituido vasto campo de estudos em fisiologia.

E nem de outro modo mesmo deveria ser tratado um problema, de cuja solução dependem magnas questões de medicina.

E' tal, porém, a soma de empecilhos a romper, e as cauzas de erro a eliminar, que se pode afirmar, não haver um unico processo impassivel de objeção.

Daí, a disparidade de resultados obtidos, ainda quando em mãos experimentadas, muitos dos quais em frizante contradição e rebequia. E' o caso de achar LAHOUSSÉ para a massa total sanguinea do coelho 1/18 e COLIN 1/31 do peso do corpo. Para o boi

Die Berechnung der im Circulationsapparat enthaltenen Gesamtblutmenge ist immer ein weites Feld fuer die physiologische Forschung gewesen.

Es konnte dies bei einem Problem, mit dessen Loesung bedeutende medizinische Fragen verknuept sind, auch nicht anders sein. Es gilt jedoch hier, eine solche Menge von Hindernissen aus dem Wege zu raeumen und soviele Fehlerquellen zu beseitigen, dass man keck behaupten kann, es existiere kein einziges einwandfreies Verfahren. So erkläert sich die Verschiedenheit in den erlangten Resultaten selbst bei geschulten Untersuchern, von denen viele in offenem Widerspruch zu einander stehen. So z. B. fand LAHOUSSÉ beim Kaninchen eine Gesamtblutmenge von 1/18 und COLIN von 1/31 des Koerpergewichtes. COLIN stellte

achava COLIN 1/29 e HEISSLER 1/13; e assim por diante.

Não nos anima a idea de recapitular aqui, marcando falhas, todos os processos desde o inicial, de considerar a massa de sangue escoada pela seção dos grossos vazos, como sendo a expressão exata da massa total sanguínea, até o recente método clínico de GRAWITZ pelo pletismografo.

Todos esses métodos, muitos dos quais dum valor puramente histórico, se encontram reunidos e comentados nos tratados comuns de fisiologia. Não ha mister aqui reeditá-los. O trabalho que hoje apresentamos, é a primeira parte dum vasto assunto, que nos indicou o ilustre mestre Dr. OSWALDO CRUZ, e para execução do qual, tivemos a felicidade de encontrar como guia tão sabio quanto experimentado, o assistente do Instituto Dr. ALCIDES GODOY.

As perdas sanguíneas, levadas a certo ponto, acarretam fatalmente a morte do indivíduo.

Ainda quando socorridos a tempo os sintomas do chamado *dezaguamento*, a morte sobrevem inevitável, se se transpõe um certo limite, que infelizmente, determinado de modo geral, falha de regra no caso individual.

O soro fisiológico só ou de parceria, terapêutica em geral das hemorrájias, se conjura o *dezaguamento* em muitos casos, falha, ainda quando injetado em dozes maximas, em outros. E' que o fator de *dezaguamento*, o fator mecânico de massa, se tem importância no mecanismo circulatorio, não constitue elemento único de valia para seu perfeito funcionamento.

Outro ha, e não menos valioso, representado pelos vectores de oxigênio e de alimento, sem os quais a vida celular não se executa.

E' um papel complexo, que os mais perfeitos soros conhecidos não lograram ainda suprir.

E foi justamente sob esse ponto de vista, da melhor substituição das perdas san-

beim Rind 1/29 und HEISSLER 1/13 fest u. s. w.

Es ist nicht unsere Absicht, hier sämtliche Methoden zu wiederholen und zu kritisieren, die damit beginnen, die nach Durchschneidung der grossen Gefässer abgeflossene Blutmenge als den genauen Ausdruck der Gesamtblutmenge anzusehen und mit der jüngsten klinischen Methode von GRAWITZ THAL mittelst des Pletismographen enden.

Alle diese Methoden, von denen viele nur historischen Wert besitzen, finden sich aufgezählt und besprochen in den allgemeinen Lehrbüchern der Physiologie. Sie brauchen deshalb hier nicht wieder angeführt zu werden. Die gegenwärtige Arbeit ist der erste Teil einer umfangreichen These, mit deren Ausführung wir von unserem verehrten Lehrer, Dr. OSWALDO CRUZ, betraut wurden und bei deren Bearbeitung wir so glücklich waren, in der Person des Dr. ALCIDES GODOY, Assistenten des Institutes, einen kenntnisreichen und erfahrenen Führer zu finden.

Der bis zu einer gewissen Höhe gestiegerte Blutverlust zieht unausbleiblich den Tod des Individuums nach sich. Wenn auch noch zur rechten Zeit den Folgen des Flüssigkeitsverlustes begegnet wird, tritt der Tod doch unvermeidlich ein, wenn eine gewisse Grenze überschritten wird, die zwar im Allgemeinen feststeht, jedoch im konkreten Falle gewöhnlich nicht zutrifft.

Die gewöhnlich gegen Haemorrhagien verwandten Mittel, physiologische Salzlösung in Kombination mit anderen Zusätzen, bekämpft zwar den Flüssigkeitsverlust in vielen Fällen, schlägt in anderen aber selbst bei Infusion grösserer Mengen fehl. Es beruht dies darauf, dass der mechanische Faktor der Masse, obwohl er für den Mechanismus der Zirkulation wichtig ist, doch für dessen vollkommene Funktion nicht den einzigen Faktor von Bedeutung darstellt. Einen anderen, nicht minder wichtigen, repräsentieren die Sauerstoffträger und Vermittler der Ernährung, ohne welche das Zellenleben nicht bestehen kann. Diese komplizierte Auf-

guineas, por elementos capazes, não apenas de conjurar o fator *dezaguamento*, mas também de levar oxigenio e acarregar alimentos, que encetámos o nosso trabalho. Nas condições de experiencias em que nos colocámos, isto é, evitando entrar em cauza o fator massa, sangrando e injetando ao mesmo tempo, não era facil determinar num dado momento operatorio, o quanto retirado ou o quanto deixado.

E' que no fim de poucos instantes, o que saia não era apenas sangue, e sim uma mistura deste e do liquido injetado.

Seria necessario saber pois á tanto de mistura saída, quanto de sangue teria ficado.

E a noção do quanto existia ainda em sangue no animal, apoz a retirada duma certa quantidade de mistura, era condição primordial num trabalho, onde conjurar as consequencias das perdas sanguíneas era objetivo vizado.

Encarando a realização das nossas experiencias, dois fatos nitidamente se impoem:

- 1º a constancia da massa.
- 2º a diluição ininterrupta da concentração inicial do sangue.

Sem que se encontre perfeitamente identicos em qualquer outra parte, pode-se todavia divizar problemas, que se assemelhem ao feito nos dominios da cinetica quimica.

Nós nos propomos a diluir dum modo continuo, um meio liquido — sangue — determinando a «velocidade de diluição» pelas variações do reziduo seco.

Pouco importa que a expressão «reziduo seco» rezuma aqui, não uma, mas multiplas substancias. Em ultima instancia, embora de formação complexa, o «reziduo seco» do sangue tem função duma unica substancia.

Conhecida a constante de diluição num cazo dado, não haveria mais incognitas na marcha dessa reação, e a massa inicial igno-

gare kann auch von dem besten Serum nicht gelöst werden.

Bei Beginn meiner Arbeit leitete mich eben dieser Gesichtspunkt, wie man das Blut bei Verlusten durch Elemente ersetzen könnte, die nicht nur zum Ersatz der Fluessigkeit, sondern auch zur Zufuehrung von Sauerstoff und Naehrstoffen geeignet sind. Bei der von uns gewählten Versuchsanordnung, indem wir naemlich den Faktor der Fluessigkeitsmasse durch gleichzeitige Blutentziehung und Infusion ausschalteten, war es nicht leicht, in einem gegebenen Zeitpunkt der Operation zu bestimmen, wie viel entzogen oder wie viel belassen wurde, da nach Ablauf von wenigen Minuten die ausfliessende Fluessigkeit kaum mehr Blut war, sondern eine Mischung von diesem und der eingespritzten Fluessigkeit.

Es wuerde also noetig sein, an der Menge der ausgeflossenen Mischung zu erkennen, wie viel Blut im Koerper geblieben waere. Die Kenntnis der im Tiere verbliebenen Blutmenge nach Entziehung einer bestimmten Quantitaet der Mischung, waere die Grundbedingung fuer eine Arbeit, die auf Bekämpfung der Folgen des Blutverlustes gerichtet war.

Bei der Betrachtung der Durchfuehrung unserer Versuche, treten 2 Ergebnisse besonders deutlich hervor, naemlich:

1. Die Konstanz der Menge.
2. Die ununterbrochene Verdünnung der Anfangskonzentration des Blutes.

Wenn auch anderwaerts keine voellig gleichen Probleme angetroffen werden, so kann man immerhin auf dem Gebiete der chemischen Bewegungslehre solche beobachten, die sich der Form nach aehnlich verhalten.

Wir nahmen uns vor, eine Fluessigkeit — Blut — in kontinuierlicher Weise zu verdünnen, wobei wir die «Geschwindigkeit der Verdünnung» durch die Veraenderungen des Trockenrueckstandes bestimmten.

Es tut wenig zur Sache, dass hier der Ausdruck «Trockenrueckstand» nicht eine, sondern mehrfache Substanzen bezeichnet. Schliesslich stellt der Trockenrueckstand des

rada seria agora perfeitamente calculavel na simplicidade duma proporção.

Caraterizemos os fatos, num exemplo simples, e vejamos como chegar a dedução da formula.

Tomemos certa massa de solução salina, por exemplo, e nos proponhamos diluir-a modo continuo, retirando de cada vez certa quantidade de solução, para logo substituida por igual quantidade d'água distilada.

Chamemos $\frac{1}{n}$ o grão de diluição sofrida pela massa inicial em cada substituição, o valor no fim da primeira substituição seria, representando por M , a concentração inicial e por m , a atual:

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right) \quad (1)$$

no fim da segunda

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right)^2 \quad (2)$$

e no fim de d

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right)^d \quad (3)$$

e assim por diante. Formando assim uma proporção geométrica decrecente. Com o crescer, porém, das substituições para a retirada duma mesma quantidade de líquido a «velocidade de diluição» vai decrescendo para um limite.

Suponhamos pois agora, que em lugar de quantidades mensuráveis em um numero finito de vezes, retiramos quantidades infinitamente pequenas num numero infinitamente grande de vezes.

A ininterruptão do processo de retirada e injeção simultaneas nos levaria fatalmente a isso e destarte a expressão (3) tornar-se-ia:

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n \times a}\right)^{Ld} \quad (4)$$

Aqui n , tendendo para zero, em face de a , cujo valor é infinito, torna-se desprezível,

Blutes, wenn auch zusammengesetzter Natur, in seiner Funktion eine einzige Substanz dar.

Waere die Konstante der Verduennung in einem gegebenen Falle bekannt, so wuerde es keine Unbekannten mehr im Verlaufe dieser Reaktion geben und die unbekannte anfangliche Masse liesse sich nunmehr durch eine einfache Gleichung berechnen.

Wir wollen die Verhaeltnisse an einem einfachen Beispiele klar legen und sehen, wie wir zur Ableitung der Formel gelangen:

Wir nehmen zu diesem Zweck eine bestimmte Menge einer Salzlösung und beginnen diese fortgesetzt zu verdünnen, indem wir jedesmal eine gewisse Quantitaet der Lösung entnehmen, die sofort durch die gleiche Menge destillierten Wassers ersetzt wird.

Nennen wir $\frac{1}{n}$ den Verduennungsgrad, den die anfangliche Menge bei jedem Wasserzusatz erfährt, dann haetten wir, wenn M der Anfangskonzentrationsgrad und m der jeweilig vorhandene ist, am Schlusse des ersten Zusatzes folgendes Resultat :

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right) \quad (1)$$

am Schlusse des zweiten :

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right)^2 \quad (2)$$

am Schlusse der d

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n}\right)^d \quad (3)$$

u. s. w., und wir erhalten auf diese Weise eine absteigende geometrische Gleichung. Bei dem Ansteigen des Ersatzes fuer die gleiche herausgenommene Flüssigkeitsmenge, faellt die Verduennungsgeschwindigkeit bis zu einer bestimmten Grenze.

Setzen wir nunmehr den Fall, dass wir anstatt messbarer Mengen in endlicher Zahl unendlich kleine Mengen in unendlich grosser Zahl entnehmen, wozu der ununterbrochene Fortgang von gleichzeitiger Herausnahme und Zusatz notwendig fuehrt, so folgt daraus :

$$m = M \left(1 - \frac{1}{n \times a}\right)^{Ld} \quad (4)$$

Nachdem n , wegen des unendlichen Wertes von a , zu Null wird, und daher vernach-

e a expressão (4) ficaria passando ao limite:

$$m = M e^{-\alpha} \quad (5)$$

ou

$$M = m e^{-\alpha} \quad (6)$$

Na formula (5) tomando M como unidade temos que

$$m = e - \alpha \quad (7)$$

e para $\alpha = 1$ teríamos

$$m = e^{-1} \quad (8)$$

Para uma massa igual a $2 M$, teríamos uma velocidade de diluição $\frac{e}{2}$, para que no tempo 1 fosse igual a m ; isto é, 2 vezes menor. Se nós chamarmos p o valor da massa líquida em relação a M , teremos a formula

$$pM = m \frac{e - \alpha}{p} \quad (9)$$

o que expressa o asserto; «velocidade de diluição» é inversamente proporcional à massa inicial ou a massa é inversamente proporcional à «velocidade da diluição». Determinada pois a constante de diluição num caso, por uma simples proporção inversa, chega-se a saber a massa inicial.

$$\text{Ex.: } \frac{136}{3434} = \frac{1000}{x} = 2,5$$

Para o calculo da velocidade de diluição ou da constante, bem como da quantidade total, servimo-nos da formula (6), que transformada para o emprego dos logaritmos de BRIGGS dá

$$\log. M = \frac{\log. m + \log. e}{\alpha} \quad \text{ou} \quad (10)$$

$$\log. e = \frac{\log. M - \log. m}{\alpha} \quad (11)$$

Integrada desse modo a formula e partindo desse raciocínio, procuramos realizar experiencias *in vitro* nas mesmas condições, e ajuizar dos resultados.

Eis a tecnica: 700 cc. dumha solução, á 8,2 % de NaCl (0,082 em 1 cc.) foram colo-

laessigt werden kann, wuerde die Gleichung folgendermassen lauten:

$$m = M e^{-\alpha} \quad (5)$$

oder

$$M = m e^{-\alpha} \quad (6)$$

Wenn in Gleichung (5) M gleich 1 ist, dann haben wir:

$$m = e - \alpha \quad (7)$$

und wenn $\alpha = 1$, dann waere:

$$m = e^{-1} \quad (8)$$

Fuer eine Menge, gleich $2 M$, haetten wir eine Verdünnungsgeschwindigkeit von $\frac{e}{2}$, damit diese in der Zeiteinheit gleich m wuerde, d. h. 2 mal kleiner. Wenn wir p den Wert der fluessigen Menge inbezug auf M nennen, so bekommen wir die Formel:

$$pM = m \frac{e - \alpha}{p} \quad (9)$$

was zu dem Satze fuehrt: Die Verdünnungsgeschwindigkeit ist umgekehrt proportional der anfaenglichen Masse, oder die Menge ist umgekehrt proportional der «Verdünnungsgeschwindigkeit». Ist daher die Konstante der Verdünnung in einem Falle bekannt, so erhaelt man durch eine einfache umgekehrte Gleichung, den Wert der anfaenglichen Masse.

$$\text{Beispiel: } \frac{136}{3434} = \frac{1000}{x} = 2,5$$

Zur Berechnung der Verdünnungsgeschwindigkeit oder der Konstante, sowie auch der Gesamtmenge, benuetzen wir die Formel (6), die in Logarithmenform nach BRIGGS folgendermassen lautet:

$$\log. M = \frac{\log. m + \log. e}{\alpha} \quad \text{ou} \quad (10)$$

$$\log. e = \frac{\log. M - \log. m}{\alpha} \quad (11)$$

Nachdem die einzelnen Groessen der Formel dergestalt bestimmt waren, suchten wir, von dem naemlichen Gedankengang ausgehend, unter den gleichen Bedingungen Untersuchungen *in vitro* auszufuehren und aus den Resultaten unsere Schluesse zu ziehen.

Technik: 700 ccm. einer 8,2 %igen Lösung von NaCl (0,082 in 1 ccm.) kommen in

cados num triturador de vidro, agitado mecanicamente por um motor de ar quente (Fig. 1).

eine Reibemuehle aus Glas, die durch einen Heissluftmotor mechanisch in Betrieb gesetzt wird Tex fig. 1.

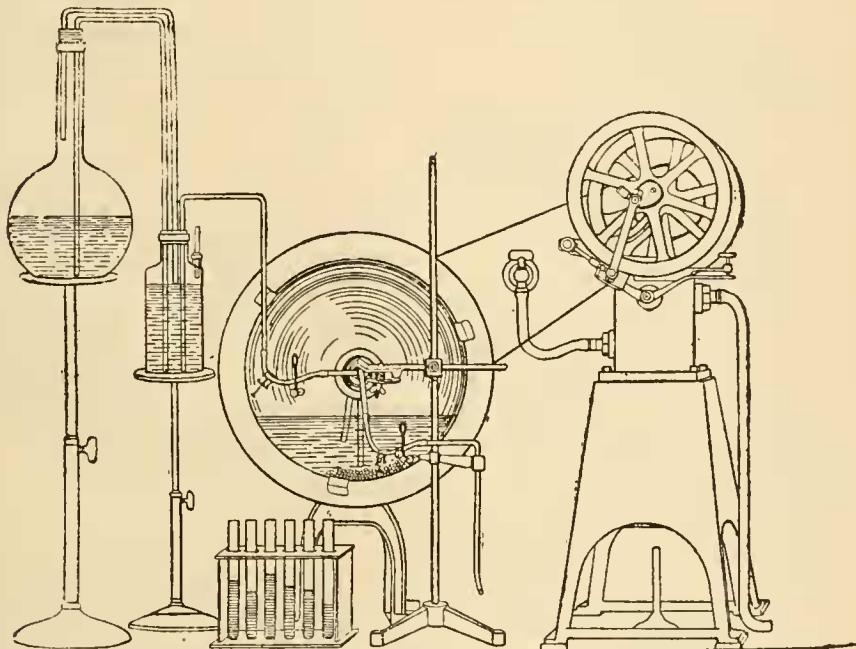


Fig. 1

Sobre o movimento uniforme e continuo havia no interior, auxiliando e melhorando as misturas, pequenas esferas massicas de vidro.

Dois tubos mantidos por um sustentaculo, penetravam pelo gargalo do triturador: um trazendo agua distilada dum frasco em plano mais elevado, cujo nivel liquido era mantido constante por um dispositivo de MARIOTTE, penetrava apenas, na camada liquida do triturador; outro penetrava fundo na mesma camada liquida e dava saida ao conteudo do triturador, recebido, ora em tubos de ensaio, mantidos numa estante de madeira, em serie numerada para provas, ora em vazos comuns

Um eine gleichmaessige und konstituierliche Bewegung zu ermoeglichen und auf diese Weise zur besseren Mischung beizutragen, befinden sich im Inneren kleine massive Glaskugeln.

2 durch ein Gestell festgehaltene Rohre dringen durch den Hals der Reibemuehle: das eine, das aus einer etwas hoeher angebrachten Flasche, deren Fluessigkeitsniveau immer konstant durch eine MARIOTTE'sche Vorrichtung erhalten wird, destilliertes Wasser zufuehrt, dringt nur oberflaechlich in die Fluessigkeitsschicht der Reibemuehle; das andere Rohr taucht tief in diese Fluessigkeit ein und dient zum Austritt des Inhaltes; derselbe wird, zu spaeterer Bestimmung, entweder in Reagenzglaeschen aufgefangen, die

para ulterior determinação. Duplo movimento pois se processava dentro do triturador; um, o da diluição pela agua distilada da solução primitiva, outro, o do escapamento da solução cada vez mais fraca. Este duplo movimento era regulado por 2 pinças de pressão adatadas ao percurso de cada tubo.

Antes de encetar a experiência definitiva, ensaiámos, previamente, pela disposição das pinças, uma maior ou menor obliteração dos tubos de chegada e saída, estabelecendo um otimo de operação, expresso na constância da massa liquida do triturador. Destarte, em tais condições de experiência, iniciámos a operação definitiva, colhendo sucessivamente 5 amostras de quantidades não rigorosamente identicas.

Conhecida como era, a concentração inicial da solução, só nos restava dozar em cada amostra a percentagem de NaCl.

A dozagem dos cloreto, foi feita pelo processo classico do azotato de prata e cromato amarelo neutro de K. Dozavamos 3. vezes o mesmo estalão, e tiravamos a media. O erro, quando existia, duma dozagem a outra no mesmo estalão era minimo, o que confirmava a precisão do método.

Provas Coocentração inicial 820 Número de cm.3 retirados

		0
1 ^a 200 cc. . . .	630 . . .	200
2 ^a 189 »	470 . . .	389
3 ^a 216 »	360 . . .	605
4 ^a 194 »	280 . . .	799
5 ^a 192 »	210 . . .	991
	(0.082 em 2 cc)	
	(0.063 em 2 cc)	
	0.047 » » »	
	0.036 » » »	
	0.028 » » »	
	0.021 . » »	

in numerierter Reihe zu Pruefungen auf ein Holzgestell kommen oder in gewoehnliche Gefaesse. Ein doppelter Vorgang spielt sich demnach im Innern der Reibemuehle ab: einmal die Verduennung der urspruenglichen Loesung durch destilliertes Wasser und dann der Austritt der immer schwaecher werdenden Loesung. Dieser zweifache Vorgang wird durch 2, an jedem Rohre angebrachte, Klemmen reguliert.

Ehe wir zu dem definitiven Versuch schritten, probierten wir vorher, durch die Anlage der Klemmen eine groessere oder geringere Verzoegerung des Zu- und Abflusses aus und stellten somit das Optimum des Versuches fest, das in der Konstanz der Fluessigkeitsmenge der Reibemuehle seinen Ausdruck fand. Auf diese Weise vorbereitet, begannen wir die definitive Ausfuehrung, wobei wir nach und nach 5 Proben von nicht genau identischen Mengen erhielten.

Da die Anfangskonzentration der Loesung bekannt war, so hatten wir nur mehr in jeder Probe den Prozentsatz an NaCl zu dozieren.

Die Dozierung der Chloride wurde nach der klassischen Methode mit Silbernitrat und neutralem Kaliumchromat vorgenommen. Wir dozierten 3 mal die gleiche Standardloesung und berechneten dann den Mittelwert. Die Fehler von einer Dosierung zur anderen, wenn ueberhaupt solche vorkamen, waren ganz unbedeutend, ein Beweis fuer die Genauigkeit der Methode.

Proben	Anfaengl. Konzentration	Zahl der heraus- genommenen ccm
	820	0
1 ^a 200 ccm. . . .	630. . . .	200
2 ^a 189 »	470. . . .	389
3 ^a 216 »	360. . . .	605
4 ^a 194 »	280. . . .	799
5 ^a 192 »	210. . . .	991
	(0.082 in 2 ccm.)	
	(0.063 in 2 ccm.)	
	0.047 » » »	
	0.036 » » »	
	0.028 » » »	
	0.021 » » »	

Apliquemos pois a formula e calculemos:

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 630 = \underline{7993}$$

$$\log. 1147 = 0595$$

$$\log. 200 = \underline{3010}$$

$$\begin{array}{r} 7585 \\ \hline \log. = 573.5 \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 470 = 6721$$

$$\log. 2419 = 3836$$

$$\log. 389 = \underline{5899}$$

$$\begin{array}{r} 7937 \\ \hline \log. = 621.9 \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 360 = \underline{5560}$$

$$\log. 3580 = 5538$$

$$\log. 606 = \underline{7817}$$

$$\begin{array}{r} 7721 \\ \hline \log. = de. \underline{891.8} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 280 = \underline{4470}$$

$$\log. 4670 = 6693$$

$$\log. 799 = \underline{9020}$$

$$\begin{array}{r} 7673 \\ \hline \log. \underline{586} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 210 = \underline{3220}$$

$$\log. 5920 = 7723$$

$$\log. 991 = \underline{9960}$$

$$\begin{array}{r} 7763 \\ \hline \log. \underline{597.5} \end{array}$$

Reconstruido o calculo:

$$\log. 586$$

$$574$$

$$\text{media } \underline{587}$$

$$598$$

$$592$$

$$2350 / \underline{4}$$

$$35 \quad 587$$

$$30$$

$$2$$

Wir uebertragen dies auf die Formel und berechnen :

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 630 = \underline{7993}$$

$$\log. 1147 = 0595$$

$$\log. 200 = \underline{3010}$$

$$\begin{array}{r} 7985 \\ \hline \log. = \underline{573.5} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 470 = \underline{6721}$$

$$\log. 2419 = 3836$$

$$\log. 389 = \underline{5899}$$

$$\begin{array}{r} 7937 \\ \hline \log. = \underline{621.9} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 360 = \underline{5560}$$

$$\log. 3580 = 5538$$

$$\log. 605 = \underline{7817}$$

$$\begin{array}{r} 7721 \\ \hline \log. = \underline{591.8} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 280 = \underline{4470}$$

$$\log. 4670 = 6693$$

$$\log. 799 = \underline{9020}$$

$$\begin{array}{r} 7673 \\ \hline \log. \underline{586} \end{array}$$

$$\log. 820 = 9140$$

$$\log. 210 = \underline{3220}$$

$$\log. 5920 = 7723$$

$$\log. 991 = \underline{9960}$$

$$\begin{array}{r} 7763 \\ \hline \log. \underline{597.5} \end{array}$$

Mittelwert der erlangten Resultate :

$$\log. 586$$

$$574$$

$$\underline{587}$$

$$598$$

$$\underline{592}$$

$$2350 / \underline{4}$$

$$35 \quad \underline{587}$$

$$30$$

$$2$$

Erro prov.

$d \quad d^2$

$$\begin{array}{r} 13 \quad 196 \\ 5 \quad 25 \\ 1 \quad 1 \\ 11 \quad 121 \end{array} \text{erro medio da media} = \pm \sqrt{\frac{343}{12}} = \pm 5$$

$$343 \quad 587 \pm 5$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 200 = \underline{3010} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.0696 \quad \log. \quad \underline{1173}$$

$$7967 \log. = \underline{62.62}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 389 = \underline{5899} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.3585 \quad \log. \quad = \underline{2283}$$

$$6857 \log. = \underline{48.59}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 605 = \underline{7899} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.5503 \quad \log. \quad = \underline{3551}$$

$$5589 \log. = \underline{36.20}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 799 = \underline{9020} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.6706 \quad \text{lon.} \quad = \underline{4684}$$

$$4456 \log. = \underline{27.90}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 991 = \underline{9960} \quad \log. 820 = 9140$$

$$.7646 \quad \log. \quad = \underline{5816}$$

$$3324 \log. = \underline{21.01}$$

Valor achado
directamente

Valor calcu-
lado

82	82
63	63
47	48
36	36
28	28
21	21

Conheciamos a massa inicial (700 cc.) e a constante media da «velocidade de diluição» (587) da mesma.

Isso em condições de experiências, que mais tarde, afóra distancias forçadas dos experimentos em «anima vili», poderiam per-

Wahrscheinlicher Fehler:

$d \quad d^2$

$$\begin{array}{r} 13 \quad 196 \\ 5 \quad 25 \\ 1 \quad 1 \\ 11 \quad 121 \end{array} \text{durchschnittlicher Fehler des Mittel-} \text{wertes} = \pm \sqrt{\frac{343}{12}} = \pm 5$$

$$343 \quad 587 \pm 5$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 200 = \underline{3010} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.0696 \quad \log. \quad = \underline{1173}$$

$$7967 \log. = \underline{62.62}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 389 = \underline{5899} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.3585 \quad \log. \quad = \underline{2283}$$

$$6857 \quad \log. \quad \underline{48.59}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 605 = \underline{7899} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.5503 \quad \log. \quad = \underline{3551}$$

$$5589 \quad \log. \quad \underline{36.20}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 799 = \underline{9020} \quad \log. 820 = 9140$$

$$1.6706 \quad \log. \quad = \underline{4684}$$

$$4456 \quad \log. \quad \underline{27.90}$$

$$\log. 587 = 7686$$

$$\log. 991 = \underline{9960} \quad \log. 820 = 9140$$

$$.7646 \quad \log. \quad = \underline{5816}$$

$$3324 \quad \log. \quad \underline{21.01}$$

Direkt gefun-
dener Wert

Berechneter
Wert

82	82
63	63
47	48
36	36
28	28
21	21

Die anfängliche Menge (700 ccm.) war bekannt, ebenso die durchschnittliche Konstante der Verdünnungsgeschwindigkeit derselben = 587.

Dies trifft zu bei Versuchsbedingungen, die später ganz gut durch ähnliche bestätigt werden könnten, mit Ausnahme von

feitamente se assegurar de identicas. Poderíamos saber, tanto de mistura saída á quanto de rezíduo correspondia.

Poderíamos estabelecer de outro lado uma escala cujo primeiro termo fosse 700, em série decrecente até zero.

Preferimos, porém, para facilidade de cálculos ulteriores, estabelecer uma tabela cujo primeiro termo fosse 1000 (Vide Estampa 8).

A curva da estampa junto, é um índice por onde auferir o quanto restante num dado momento operatório supondo 1000 a massa inicial, e conhecendo a constante da velocidade de diluição no caso = 4343, isto é o log. do limite e .

Junto, damos também, o inverso dessa operação numa tabela de 1000 a zero. A coluna $\frac{1}{n}$ representa a série dos números que devem ser multiplicados pela relação obtida na curva estabelecida para o cálculo da massa inicial (vide Tabela).

Qualquer, pois, que fosse a grandeza desta em ulteriores experiências, a redução a essa escala, nos daria, rápida e sempre proporcionalmente, quanto de sangue deixado, á tanto de mistura retirada. Rezolvemos á luz desse raciocínio aplicar a fórmula em anima vili.

Iniciamos as experiências em cães, largamente obtidos por esse Instituto.

Apoz incertezas dos primeiros trabalhos, estabelecemos a seguinte técnica, rigorosamente seguida nos cães e com pequenos variantes para outros animais.

Pezava-se e atentava-se a temperatura no animal. O cão açaimado era fixo á uma meia simples de madeira por um jogo de correias opostas, em decubito lateral.

O pescoço em toda extensão devia ficar completamente descoberto. Raspados perfei-

Unterschieden, die bei Experimenten «anima vili», notwendigerweise auftreten. Aus der ausgeflossenen Fluessigkeitsmischung könnten wir die Groesse des Rueckstandes entsprechenderweise folgern.

Andererseits könnten wir eine Skala aufstellen, deren höchste Grenze 700 wäre und die bis zu Null hinabsteige.

Zur Erleichterung weiterer Berechnungen jedoch stellen wir lieber eine Tabelle auf, deren Höchstwert 1000 ist (siehe Tafel 8.).

Die Kurve der beigegebenen Tafel zeigt an, wodurch in einem gegebenen Zeitpunkte der Untersuchung die rückständige Menge bestimmt werden kann, unter der Voraussetzung, dass die anfängliche Menge = 1000 und die Konstante der «Verdünnungsgeschwindigkeit» bekannt ist, im gegenwärtigen Falle gleich 4343, d. h. der Log. der Grenze 3.

Beifolgend findet sich auch der umgekehrte Prozess in einer Tabelle von 1000 zu Null. Die Rubrik $\frac{1}{n}$ stellt die Zahlenreihe dar, die mit dem in der aufgestellten Kurve erlangten Resultat multipliziert werden muss, um die anfängliche Menge zu berechnen (siehe Tabelle).

Welches aber auch die Groesse dieser anfänglichen Menge bei weiteren Versuchen wäre, durch Zurückführung auf diese Skala, würden wir schnell und stets im Verhältnis aus der Menge der herausgenommenen Mischung die Quantität des verbliebenen Blutes berechnen können. Nachdem der Gedankengang klar gelegt, beschlossen wir die Formel in anima vili anzuwenden.

Wir begannen die Versuche an Hunden, die dem Institute in grosser Anzahl zur Verfügung standen. Nach einigen Unsicherheiten bei den ersten Arbeiten, kamen wir zur folgenden Technik, die bei den Hunden streng durchgeführt wurde und bei anderen Tieren eine Abänderung erfuhr.

Das Tier wurde gewogen und seine Temperatur gemessen. Der gefesselte Hund wurde dann auf einem einfachen Holztisch durch eine Riemen-Vorrichtung in Rückenlage festgeschnallt.

Der Hals soll in seiner ganzen Ausdehnung unbedeckt bleiben. Nachdem die

tamente os pelos, e pincelado com iodo (apóz o emprego de iodo nunca mais obtivemos sequer a mais lijeira supuração) o local da operação, descobriamos á escâlpelo a veia jugular externa (todo o material de operação era esterilizado, fervendo-se longamente vazos, tubos, ferros etc.) cujo percurso previamente uma lijeira compressão na base do pescoço tinha apontado. Isto posto, esmagavamos em dupla ligadura provisória, com pinças de PÉAN, cujas extremidades de pressão previamente tinhamos envolto em borracha, os extremos descobertos da veia. Tinhamos desse modo, um campo operatorio exangue.

Seccionavamos então longitudinalmente em curto rasgão, a veia, e introduziamos o aparelho unico que imaginamos, de sangria e injeção simultanea (Vide fig. 2). Es-

Haare abrasiert und die freiliegende Haut mit Jod bestrichen war (seitdem wir Jod gebrauchten, beobachteten wir nicht die mindeste Eiterung mehr), legten wir mit dem Messer die Jugularis externa frei, deren Verlauf vorher durch eine leichte Compression an der Halsbasis festgestellt war. (Das ganze Operationsmaterial, wie Gefäesse, Röhren, Instrumente etc., wurde vorher sterilisiert.) Hierauf legten wir an den beiden freigelegten Enden der Vene eine doppelte provisorische Ligatur mit PEAN'schen Klemmen an, deren gezaehnte Enden mit Gummi bedeckt waren. Auf diese Weise hatten wir ein voellig blutleeres Operationsfeld.

Wir machten dann eine kurze Incision in Laengsrichtung der Vene und führten den von uns fuer gleichzeitige Blutentziehung und Einspritzung ausgedachten Apparat ein. (Siehe Fig. 2.). Dieser aus einer T-Röhre

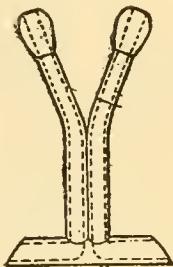


Fig. 2

te aparelho constituído por um tubo em T não era mais que a junção de 2 tubos rigorosamente independente em seus percursos. Um, o que olhava para a cabeça do animal, quando na veia, recebia o sangue; o outro em direção oposta trazia o líquido a injetar. Dupla ligadura por um fio de *catgut*, fixava o ramo horizontal do aparelho, adaptando per-

bestehende Apparat war nichts anderes als der Ansatz von 2, in ihrem Verlaufe streng getrennten Schläuchen. Der eine, bei der Funktion des Apparates in der Vene gegen den Kopf des Tieres gerichtet, nahm das Blut auf, der andere in entgegengesetzter Richtung erhielt die einzuspritzende Flüssigkeit. Eine doppelte Ligatur mit einem Katgutfaden, hielt den horizontalen Ast des Apparates fest, an dessen Ränder sich die Venenwand voellig anschmiegte. Eine sekundaere Haemorrhagie war bei Wegnahme der Klemmen

feitamente a veia aos contornos deste. Não havia temer, quando suspensas as pinças, uma hemorragia secundaria. Está visto, que esta operação ao todo, não excedia a 10 minutos, quando atinjia.

Daí, dispensarmos qualquer anestezia. Sobre simplificar as condições de experimento, poderia talvez mais tarde ser acoimada causa de erro ao fim que destinavamos.

Cobriamos o campo operatorio com algodão embebido numa solução de lizol (1%).

Ligavamos a 2 tubos adrede preparados os ramos divergentes e exteriores do aparelho em T. Desses ramos, um, o inferior, ficava em comunicação com um vazo contendo uma solução de ClNa a 8,5 0/00 perfeitamente esterilizada.

Outro, o superior, comunicava com um vazo graduado e vazio. Este era interrompido em seu percurso por uma derivação destinada a retirada das «provas», recebidas em tubos de ensaio, numerados, esterilizados e colocados num suporte de madeira.

O vidro com solução fisiologica, o vazo para receber o sangue e o suporte de madeira descansavam todos no prato duma pequena balança, que taravamos assim perfeitamente.

A sangria e a injeção, além disso, eram coadjuvadas por aparelhos de pressão e vacuo, e regulados por pinças, colocadas no percurso dos tubos respetivos. Só nos restava, pois, nestas condições, levantar as pinças de PÉAN colocadas na veia e dar começo á operação.

O fiel da balança nos indicava rigorosamente, si o que entrava correspondia ao que saia, em vice-versa (Estampa 7).

Dest'arte colhidas as provas, em cada cazo, conhecido o quanto retirado em cada prova, e mais, o quanto retirado ao todo, findavamos geralmente na 6^a ou 8^a prova. Cazos havia, onde chegavamos a 12^a. Ligavamos então a jugular em duplo ponto, faziamos a antisepsia rigorosa do local e suturavamos com fio simples, drenando a ferida.

nicht zu befuerchten. Es war sicher, dass die ganze Operation hoechstens 10 Minuten dauerte. Wir verzichteten deshalb auf jegliche Anaesthesia. Dadurch wurden die Versuchsbedingungen vereinfacht und vielleicht spaeter eine Fehlerquelle bei dem Endresultat vermieden.

Das Operationsfeld deckten wir mit in Lysollosung (1%) getauchte Watte ab.

Die beiden nach aussen divergierenden Aeste des T-Apparates wurden mit 2 eigens hergerichteten Schlaeuchen verbunden. Der untere Ast kommunizierte mit einem 8,5 %ige Kochsalzloesung enthaltenden, voellig sterilen Behaelter. Der obere fuehrte zu einem graduierten, leeren Behaelter, und war in seinem Verlaufe durch ein Seitenrohr unterbrochen, dass zur Entnahme der Proben diente, die in nummerierten, sterilisierten, auf einem Holzgestell aufgestellten Reagenzglaesern gesammelt wurden.

Das Gefaess mit physiologischer Kochsalzloesung, der Behaelter zur Aufnahme des Blutes und das Holzgestell ruhten insgesamt in der Schale einer kleinen Wage, deren Tara auf diese Weise genau bestimmt wurde.

Die Blutentziehung und die Einspritzung wurden ueberdies unterstuetzt durch Compressions- und Vakuumapparate und reguliert durch im Verlaufe der Schlaeuche angebrachte Klemmen. Es erubrigte demnach nur die an der Vene liegenden PÉAN'schen Arterienklemmen abzunehmen, um mit dem Versuche zu beginnen (Tafel 7).

Die Zunge an der Wage zeigte uns auf's genaueste an, ob die Menge der entzogenen Fluessigkeit der eingespritzten entsprach und umgekehrt. Nachdem so die Proben gewonnen, jedesmal die Menge der Entnahme der jeweiligen Probe und dann die Gesamtentnahme festgestellt waren, brachen wir gewoehnlich nach der 6.—8. Probe ab. In einigen Faellen gingen wir bis zu 12 Proben. Wir verschlossen hernach die Jugularis in doppelter Naht, desinfizierten das Operationsfeld und vernaehten die Hautwunde mit einfacher Faden, drainierten jedoch die Wunde

Em talvez 200 casos que operamos desse modo, jamais nos ocorreu acidente algum intercurrente.

Esta tecnica tipo, seguida nos cães, cabras, carneiros, teve variantes em outros animais. No cavalo, por exemplo, seria dificil e perigosa a aplicação do aparelho em T de injeção e sangria simultaneas. Servimo-nos então dum artifício de operação, que consistia em introduzir na mesma veia jugular, mediante distancia conveniente, 2 trocates de sangria de ROUX.

O superior era o de sangria, o inferior de injeção.

A compressão digital entre os trocates facilitava a saída do sangue pelo superior e tornava mais difícil o retorno do líquido injetado pelo inferior, já bem longe lançado do ponto de perfuração venoso, pela introdução total na veia do trocate inferior de injeção. Dest'arte, colhiamos as provas de 500 em 500 cc. nas mesmas condições que nos outros animais.

No coelho e no gato, também variavam um pouco, as condições de sangria e de injeção. E' o caso que a extrema exiguidade do calibre venoso, nos faria precindir do aparelho em T e abandonar as jugulares como ponto de operação. Aqui, serviamos-nos de finíssimos tubos de vidro, introduzidos nas carótidas primitivas dos animais e perfeitamente adaptados pelas ligaduras. Um lado recebia o líquido. As agulhas e os trocates os mais finos davam sempre resultados imperfeitos. A sangria arterial tinha a vantagem, que não nos fornecia a venosa, de permitir retirar quantidade suficiente de sangue (mistura) para as provas respetivas. De regra, a exiguidade de calibre venoso facilitava a coagulação nas sangrias pelas jugulares.

A inoculação, na carótida, por outro lado, e não na jugular, como deveria ser, tinha

In fast 200 derartigen Versuchen kam es niemals zu einer Komplikation.

Diese typische bei Hunden, Ziegen, und Schafen befolgte Technik erfuhr bei anderen Tieren einige Abänderung. Z. B. waere es beim Pferde schwierig und gefährlich, den T Apparat zur gleichzeitigen Entnahme und Einspritzung zu benutzen. Wir bedienten uns hier einer Modifikation, indem wir naemlich in die gleiche Jugularis 2 zur Punktions nach ROUX dienende Trocarts in angemessener Entfernung einstießen. Der obere war fuer die Blutentnahme, der untere fuer die Einspritzung bestimmt.

Ein Fingerdruck auf die Vene zwischen den beiden Trocarts erleichterte den Ausfluss des Blutes aus dem oberen und verhinderte den Rueckfluss der durch den unteren eingespritzten Fluessigkeit, welche, da der untere Trocart vollständig in die Vene eingeführt wurde, ziemlich weit entfernt von der Durchbohrungsstelle einfloss. Auf diese Weise gewannen wir Proben von je 500 ccm, unter den naemlichen Bedingungen, wie bei den anderen Tieren.

Auch beim Kaninchen und der Katze wurden die Bedingungen fuer die Blutentnahme und Einspritzung etwas modifiziert. Wegen des äusserst geringen Venenkalibers mussten wir hier von der Anwendung des T. Apparates abstehen und die Jugularis als Versuchsterrain aufgeben. Wir benutzten fuer solche Fälle feinste Glasrohrchen, die wir beiderseits in die *carotis communis* der Tiere einführten und durch Ligaturen voellig mit derselben vereinigten.

Die eine *Carotis communis* diente zur Blutentnahme, während die andere die eingespritzte Fluessigkeit aufnahm. Die Cannulen und Trocarts, selbst die allerfeinsten gaben immer unzulängliche Resultate. Die Entnahme arteriellen Blutes hatte vor der venosenen den Vorteil, dass wir eine genügende Blutmengen (Mischung) fuer die betr. Proben entziehen konnten. Das kleine Venenkaliber führte bei der venosen Blutentnahme leicht zur Gerinnung.

Die Einspritzung der Fluessigkeit in die Carotis der anderen Seite, und nicht, wie

a vantagem de permitir melhor mistura intensa do líquido injetado, uma vez que a sangria era arterial e não venosa.

O líquido inoculado pela carótida fazia o mesmo vasto percurso no organismo que nos processos anteriores até chegar novamente a arteria. Não se verificava isso, nesse caso, inoculando na jugular. Obtivemos, todavia, bons resultados, mesmo inoculando, nessa veia. Ali, porém, duplicavam os cuidados na inoculação, para evitar a morte imediata do animal, ao menor aumento de pressão no soro à injetar. Dest'arte a massa sanguínea sempre a mesma, era diluída ininterruptamente, do inicio ao fim da operação. A mistura interna, através de todo o aparelho circulatório, deveria ser completa em todos os cazos. Em uns o líquido injetado pela jugular ganhava o coração direito, ia no pulmão, vinha ao coração esquerdo, voltava aos tecidos e chegava finalmente ao ponto da saída. Nouetros inoculados pela carótida ia aos tecidos vinha ao coração direito, chegava ao pulmões, voltava ao coração para tocar ao ponto de partida. Era um ciclo completo e bem vasto.

Aqui, porém, havia ainda cauza de erro a eliminar. Nós dozavamos nas provas o rezíduo seco do soro. A obtenção deste era facilitada colocando os tubos na geleira.

Mas essa dozajem, feita também por processo original, que em breve descreveremos, estava acrecida de CINA da solução inoculada.

Si injetassemos água distilada simples, restava apenas dozar o rezíduo seco nas provas respetivas. Sendo isso impossível, por motivos óbvios, rezolvemos eliminar o NaCl das provas, para evitar erro palpável. O soro já de si cloruretado devia apresentar variantes diversos no correr das provas, com a inoculação de NCI. E essas variantes impos-

sonst, in die Jugularis, war in dem Sinne vorteilhaft, als sie zu einer besseren und intensiveren Mischung der eingespritzten Flüssigkeit führte, da auch die Blutentnahme arteriell und nicht venös war.

Die durch die Carotis eingespritzte Flüssigkeit legte denselben weiten Weg im Organismus zurück, wie bei den vorhergehenden Verfahren, bis sie neuerdings in der Arterie erschien. Spritzt man jedoch anstatt in die Carotis in einem solchen Falle in die Jugularis ein, dann ist dies nicht der Fall. Doch bekamen wir auch beim Einspritzen in die Jugularis gute Resultate. Es war jedoch notwendig, hierbei die Vorsichtsmassregeln bei der Einspritzung zu verdoppeln, um den plötzlichen Tod des Tieres bei der geringsten Drucksteigerung des eingespritzten Serums zu vermeiden. Es wurde so stets die gleiche Blutmenge ununterbrochen vom Anfange bis zum Schlusse des Versuches verduennnt. Die innere, auf den ganzen Zirkulationsapparat ausgedehnte Mischung musste in allen Fäellen vollständig sein. In den Fäellen, in welchen durch die Jugularis eingespritzt wurde, floss die Flüssigkeit zuerst zum rechten Ventrikel, von da zur Lunge und dann zum linken Ventrikel, wurde dann auf der arteriellen Bahn zu den Geweben geführt und kam schließlich zum Anfangspunkt zurück. In den anderen Fäellen, in welchen die Carotis als Einflussstelle gewählt wurde, kam die Flüssigkeit zuerst in die Gewebe, von da zum rechten Ventrikel, dann zur Lunge und zum linken Ventrikel, von dem sie zum Ausgangspunkt zurückkehrte; somit war der Kreislauf ein vollständiger und umfangreicher.

Wir mussten jedoch hierbei noch eine Fehlerquelle ausschalten. Bei den Proben dosierten wir den Trockenrückstand des Serums, dessen Gewinnung durch Unterbringung der Reagenzrohrchen im Eiskasten erleichtert wurde. Diese, nach eigener, demnaechst zu beschreibender Methode, ausgeführte Dosierung ergab durch das CINA der eingespritzten Lösung einen zu grossen Wert.

Haetten wir einfaches destilliertes Wasser eingespritzt, so brauchten wir nur den Trockenrückstand bei den betreffenden Proben zu

sivel de medir e aquilatar, já porque o ClNa se eliminasse, já porque se fixasse de modos diferentes no organismo nos tempos diversos da operação, acarretariam, na dozajem final do soro, erro inevitavel.

Vejamos a tecnica.

Recolhidas as provas á geleira, no dia seguinte a separação do soro era perfeita. Quando em alguns tubos o soro não estava limpido e translucido centrifugavamos até a obtermos um liquido transparente. Dozavamos aí o reziduo seco. As vantagens sobre a dozajem no sangue, tivemos ocazião de verificar. Essas vantagens dizem respeito ás pezadas do reziduo seco, e á dozajem dos cloretos.

Ambas, em sangue coagulado ou disso impedito, pela adição dum citrato, por exemplo, são duma tecnica demorada e delicada nem sempre izenta de erros. Neste ultimo cazo tinhamos ainda a alteração a eliminar na dozajem do reziduo seco pela adição dum sal. No reziduo seco, eliminavamos a evaporação das placas e a longa permanencia no forno PASTEUR. Os papeis com soro iam diretamente ao forno, e saiam prontos no fim de 15 a 30'. Com as placas nunca obtivemos um perfeito desecamento antes de 2 horas de permanencia no forno.

Nas primeiras provas, então, quando o coagulo era espesso e resistente este tempo era insuficiente. Os cloretos dozavamos diretamente no soro.

Não havia, como no sangue a necessidade do decoramento previo por processo demorado.

Uma serie numerada de papeis de filtro (especiais para a quimica, fornecidos por CARL SCHLEICHER & SCHUEL Pond. cineris unius filtri. l. cm. 11 gr. com pequeno orificio numa borda, previamente pezados numa ba-

dosier. Da dies aus nahe liegenden Gruenden untunlich war, beschlossen wir, das NaCl aus den Proben abzuscheiden, um diesen greifbaren Irrtum zu vermeiden. Der normale Kochsalzgehalt des Serums musste durch die Einspritzung von NaCl im Verlaufe der Versuche verschiedene Schwankungen aufweisen.

Da es unmöglich waere, diese Nuancen zu messen und abzuschätzen, schon aus dem Grunde, weil NaCl sich einerseits ausscheidet und anderseits auf verschiedene Weise im Organismus während der verschiedenen Zeitabschnitte der Versuche zurueckgehalten wird, wuerde bei der schliesslichen Dosierung des Serums ein unvermeidlicher Fehler sich einschleichen.

Technik:

Bei den im Eiskasten aufbewahrten Proben war am næchsten Tage das Serum vollständig abgeschieden. War dieses in einigen Reagenzgläsern nicht rein und durchsichtig, so zentrifugierten wir, bis die Flüssigkeit klar war. Wir dosierten dann den Trockenrückstand, wobei wir die Vorteile gegenüber der Dosierung im Blute bestätigt fanden. Diese Vorteile erstrecken sich auf die Gewichtsbestimmungen des Trockenrückstandes und auf die Dosierung der Chloridsalze.

Beide Feststellungen, in geronnenem oder z. B. durch Zusatz von einem zitronensauren Salze, an der Gerinnung verhindertem Blute vorgenommen, erfordern eine langwierige und feine, von Fehlern nicht absolut freie Technik. In diesem Falle mussten wir noch mit der Veraenderung rechnen, welche der Zusatz eines Salzes bei der Dosierung des Trockenrückstandes bewirkte. Beim Trockenrückstande vermieden wir die Abdampfung der Schalen und das lange Verweilen im PASTEUR-Ofen. Der mit Serum beladene Papierfilter kam direkt in den Ofen und war nach 15—30 Minuten voellig getrocknet. Bei den Schalen erhielten wir keine vollkommene Austrocknung, bevor sie 2 Stunden im Ofen verblieben waren.

Diese Zeit genügte nicht, wenn, wie bei den ersten Proben, das Gerinnsel dick und derb war. Die Chloride dosierten wir

Iançá «CURIE» recebiam 1 cc. do soro obtido, nas diferentes provas. A pipeta completamente limpa era uma pipeta normal rigorosa. Aspiravamos ainda com a mesma pipeta em cada prova um pouco de agua distilada, para o completo carregamento do soro aderente ás paredes, e embebiamos no papel. Durante 15' a 30' esses papeis, prezos por alça de metal á bandeja dum forno PASTEUR, aí permaneciam suspensos na temperatura de 100 — a 110°c.

No fim desse tempo o desecamento era completo. Experiencias preliminares nos provaram ser esse tempo o bastante. Conservados durante 24 h. á 37° numa estufa comum, os resultados não divergiram. Não divergem tão pouco, si em vez de 30' abandonassemos durante 4 horas ou 24 no forno PASTEUR. Eram então levados a um desecador de cloreto de calcio, e aí abandonados até o completo resfriamento. 2 horas em geral apóz' pezavamos novamente os papeis. Tinhamos o reziduo seco do soro. Excuzado seria assinalar, que durante todo esse processo, só uma pinça de extremidades envoltas numa folha de platina e perfeitamente limpa tinha contato com os papeis. Esse processô, mais pratico e com menor coeficiente de erros, era além disso mais rapido e facil. Dozavamos no soro restante das provas os cloretos.

O metodo seguido era o de azotato de prata e cromato neutro amarelo de potassio, processo, cuja descrição por ser demais conhecida, não faz mister transcrevel-o aqui.

Ainda quando soubessemos não ser elle um metodo absolutamente rigoroso para dozajem de cloretos, e esse ainda não surgiu em quimica, era um processo que bastava.

O metodo pelo permanganato de K. e acido sulfurico, tão aconselhado com o fim de evitar cauzas de erros, expressas na prezença

direkt im Serum; es war deshalb nicht, wie im Blute, eine vorhergehende Entfaerbung durch ein langwieriges Verfahren noetig.

Eine Reihe von nummerierten Papierfiltern (speziell fuer Chemie hergestellt durch CARL SCHLEICHER & SCHUELL Pondus cineris unius filtri = 11 gr.) mit kleiner Oeffnung an einem Rande und vorher auf einer CURIE'schen Wage gewogen, wurden mit 1 ccm. des bei den einzelnen Proben erhaltenen Serums beschickt. Die dabei verwendete voellig reine Pipette war streng normal. Mit der gleichen Pipette aspirierten wir noch bei jeder Probe etwas destilliertes Wasser, um das an den Waenden anhaftende Serum voellig mit fortzuschwemmen und liessen dann damit den Filter ansaugen. Diese Filter verblieben dann 15—30 Minuten bei einer Temperatur von 100—110° celsius im PASTEUR-Ofen, wo sie durch eine Metalloese an einer Einlage fixiert wurden.

Nach Ablauf dieser Zeit war die Austrocknung vollendet. Vorhergegangene Versuche liessen uns diese Zeit als ausreichend erscheinen. In einem gewoehnlichen Brutfen waren bei 37° und bei 24 Stunden Verweildauer die Resultate nicht verschieden. Ebenso war es gleichgueltig ob wir die Filter anstatt 30 Minuten 4 oder 24 Stunden im PASTEUR-Ofen aufbewahrten. Weiterhin wurden die Filter in einen Chlorcalcium-exsiccator gebracht und dort bis zur voelligen Erkaltung belassen. Gewoehnlich wogen wir die Filter 2 Stunden hernach und hatten so das Gewicht des Trockenrueckstandes des Serums. Es braucht kaum ausdruecklich erwähnt zu werden, dass waehrend des ganzen Verfahren, nur eine, an ihren Enden mit Platin belegte und voellig reine Pinzette mit den Filtern in Beruehrung kam. Dieses, weit praktischere und weniger Fehlerquellen unterworrene Verfahren, war nebenbei auch rascher und leichter. In dem Rest der Serumproben dosierten wir die Chlorsalze.

Die hierbei befolgte Methode war die mit Salpetersaeure und neutralem chromsauren Kali, ein bekanntes Verfahren, dass der Beschreibung nicht bedarf. Zugegeben, dass diese Methode zur Dosierung der Chlor-

de materia organica, que tentamos nas nossas experiencias, não é izento de falhas tão pouco. A demais, as diferenças de dozajem de um para outro, como pudemos verificar largamente, quando existiam, eram perfeitamente dezpreziveis. A dozajem era feita em 1 cc. rigorozamente, auxiliada a verificação da reação por um jato de luz artificial, que propo-
zitadamente faziamos incidir sobre o campo.

Tinha a vantagem este artificio de, sobre-
saindo o amarelo do cromato, deixar trans-
parecer o mimimo laivo avermelhado, do termo
da reação.

Faziamos 3 dozajens numa mesma prova, e a media tomavamos como resultado. Nessas condições, deveriamos obter um re-
sultado favoravel, felizmente expresso nos dados que se vão seguir.

Para aqui transladaremos, porem, apenas, o que interessar estreitamente ao calculo da massa.

As perturbações manifestadas pelo animal, as diferentes peripecias morbidas no de-
curso da operação, não cabem neste trabalho, e talvez constituam subsidio para ulterior publicação.

O numero de cc. decorridos, supondo sempre a saida de mistura á 1 cc. por minuto, dava o tempo.

Uzavamos, porém, exceto no primeiro cão, dum pequeno artificio, que um exemplo pratico facilmente esclarecerá. Assim o quinto tempo deveria ser á soma dos 400 cc anteriores (achando-se as provas de 100 em 100) + os cc das 5 primeiras provas.

Não tomavamos, porém, a totalidade de cc. da 5.^a prova. Adotavamos um valor medio onde a dozajem deveria ter sido feita. Dest'arte o 5º tempo ficaria igual a soma da 400 cc. anteriormente decorridos mais os cc.

salze keine absolut genaue ist, da eine solche in der Chemie noch nicht vorliegt, so ge-
nuegt sie doch fuer unsere Zwecke.

Die Methode mit uebermangansaurem Kali und Schwefelsaeure ist vielfach empfohlen, um Fehlerquellen zu vermeiden, die bei zu untersuchenden organischen Substanzen, wie im unsernen Falle, sich einstellen, ist aber ebenfalls nicht frei von Fehlern. Zudem konnte man die Unterschiede zwischen der einen und der anderen Dosierung ganz gut vernachlaessigen, wie wir uns — bei ev. Auf-
treten solcher — ueberzeugen konnten. Die Dosierung wurde exakt bis auf 1 ccm. durch-
gefuehrt, wobei die Feststellung der Reaktion durch einen Strahl kuenstlichen Lichtes unter-
stuetzt wurde, den wir in das Untersuchungs-
feld fallen liessen. Dieses Verfahren hatte den Vorteil, dass der kleinste Stich von Rot, der ueber das Gelb des Chroms hervortrat, als Zeichen der Beendigung der Reaktion deutlich erkannt wurde.

Von jeder Probe machten wir 3 Do-
sierungen und nahmen von dem gewonnenen Resultate das Mittel. Unter solchen Um-
staenden duerften wir ein guenstiges Resultat erwarten, welches in den nachfolgenden Daten gluecklicherweise zum Ausdruck kommt. Hier wollen wir jedoch nur das zur Berechnung der Blutmasse absolut Wichtige wieder-
geben.

Die von Seiten des Tieres gezeigten Stoerungen, die verschiedenen krankhaften Zwischenfaelle im Verlaufe des Versuches, finden in dieser Arbeit keinen Platz und blei-
ben eventuell einer spaeteren Publikation vor-
behalten.

Die Zahl der abgeflossenen ccm. ergab die gebrauchte Zeit, wobei wir annahmen, dass in der Minute 1 ccm. der Mischung ab-
floss. Ausser bei dem ersten Hunde wandten wir indessen einen kleinen Kunstgriff an, der an einem praktischen Beispiel leicht zu er-
klaeren ist.

Wir nahmen jedoch nicht die Gesamt-
menge der ccm. der 5ten Probe, sondern einen Mittelwert der Probe, deren Dosierung vorgenommen werden sollte. Auf diese Weise waere die 5te Zeitdauer gleich der Summe

das 4 primeiras provas e a metade e não totalidade do cc. da 5.^a prova.

O mesmo para a 4.^a e 3.^a. Das constantes obtidas em cada caso calculavamos. O erro provavel segundo a formula classica

$$ep = \frac{Ed^2}{n - (n-1)}$$

der bereits vorher abgeflossenen 400 ccm. der 4 ersten Proben plus der Haelfte, nicht der Gesamtmenge der ccm. der 5ten Probe.

Dasselbe konnten wir in jedem Falle fuer die 3te und 4te bei der Probe erlangten Konstante berechnen. Der hierbei wahrscheinliche Fehler richtet sich nach der allgemein gueltigen Formel:

$$ep = \frac{Ed^2}{n - (n-1)}$$

Cão Nº 1		Pezo = 31 kilos	Temp. = 39,6	Tempo total de operação		
		Sangria	Quantidade total			
Operação			700 cc 76,5 provas			
		Injeção	776,5	15'		
Dozajens	Residuo seco	Cloretos	Rez. menos cloret.	Provas	Tempo	
	1) 0.064. . .	0.007.5 . .	0.0056.5 ou 56 .	13,5 cc . .	0	
	2) 0.062. . .	0.007.7 . .	0.0054.3 » 54 .	12 . . .	12,5	
	3) 0.060. . .	0.008.2 . .	0.0051.8 » 52 .	17 . . .	24,4	
	4) 0.060. . .	0.008.3 . .	0.0051.7 » 52 .	10 . . .	34,7	
	5) 0.058. . .	0.008.3 . .	0.0049.7 » 50 .	9 . . .	44,7	
	6) 0.054. . .	0.008.4 . .	0.0045.6 » 46 .	15 . . .	56,9	

Hund Nº 1		Gewicht 31 Kilogr.	Temperatur = 39,6	Gesamtdauer des Versuches		
		Blutentziehung	Gesamtmenge			
Versuch			700 ccm. 76,5 Proben	15'		
		Injektion	776,5			
Dosierungen	Trockenrueckstand	Chlorsalze	Rueckstand minus Chlorsalze	Proben	Dauer	
	1) 0.064. . .	0.007.5 . .	0.0056.5 oder 56 .	13,5 ccm.	0	
	2) 0.062. . .	0.007.7 . .	0.0054.3 » 54 .	12 . . .	12,5	
	3) 0.060. . .	0.008.2 . .	0.0051.8 » 52 .	17 . . .	24,4	
	4) 0.060. . .	0.008.3 . .	0.0051.7 » 52 .	10 . . .	34,7	
	5) 0.058. . .	0.008.3 . .	0.0049.7 » 50 .	9 . . .	44,7	
	6) 0.054. . .	0.008.4 . .	0.0045.6 » 46 .	15 . . .	56,9	

Cão N° 1.

Constante de diluição	Erro provável	
	d	d^2
133	2	4
133	2	4
149 media 131	18	324
<u>108</u>	23	529
523		861

Valor calculado	Valor achado	Calculo da massa
56	56	
54	54	
52	52	$\frac{131}{3434} \frac{1000}{x}$
51.5	52	$x = \frac{3434}{131} = 2.620 \quad 8.4\% \quad 1 \text{ do peso do corpo}$
49	50	$\frac{11}{11}$
47	46	

Hund N° 1

Konstante der Verdünnung Wahrscheinlicher Fehler

	d	d^2
133	2	4
133	2	4
149 Mittelwert 131	18	324
<u>108</u>	23	529
523		861

Berechneter Wert Gefundener Wert Berechnung der Masse

56	56	
54	54	
52	52	$\frac{131}{3434} \frac{1000}{x}$
51.5	52	$x = \frac{3434}{131} = 2.620 \quad 8.4\% \quad 1 \text{ des Körbergewichtes}$
49	50	
47	46	

Carneiro N. ^o 1		Pezo = 24 k. 400 gr.	Temp. = 38°			
		Sangria	Quantidade total		Tempo total	
Operação		700 cc.				
		112 » provas			30'	
Injeção		812				
Resíduo seco		Cloreto	R.s. - Clor.	Provas	Tempo	Calculo da massa
Dozagens	1) 0.093.	0.007.1 .	0.0085.9 ou 86.	13 cc .	0	$\frac{141}{3434} = \frac{1000}{x}$
	* 2) 0.034.	0.007.4 .	0.0026.6 » 27.	18 .	122	$x = \frac{3434 \times 1000}{141} =$
	3) 0.039.	0.007.3 .	0.0031.7 » 32.	20 .	241	
	4) 0.038.	0.007.5 :	0.0030.5 .	30 .	360	
	5) 0.026.	0.007.5 .	0.0018.5 .	18 .	475	2.435 isto é 9.1 % do
	6) 0.020.	0.007.5 .	0.0013 .	13 .	589	pezo do corpo ou
	* 7) 0.008.	0.007.5 .		8 .	701	$\frac{1}{11}$
	* 8) 0.018.	0.007.6 .	0.0010 .	10 .	7 » .	808

* Foram Constantes de Erro provavel
eliminadas diluição

	d	d ²		Valor calculado	Valor achado
178	37	1369		86	86
128	13	169		39	32
143 media	2	4	erro	27	30
139 141	2	4	medio da = $\pm \sqrt{\frac{2171}{20}}$	18	18
116	25	625	media	13	13
706		2171		141 ± 10	

Hammel N^o 1

Gewicht = 24 K. 400 Gr.

Temperatur = 38°

Versuch	Blutentziehung	Gesamtmenge		Gesamtdauer		Berechnung der Masse
		700 ccm.	112 » Proben	812	30'	
Dosierungen	Trocken- rueckstand	Chlorsalze	Rueckstand plus Chlorsalze	Proben	Dauer	$\frac{141}{3434} = \frac{1000}{x}$
	1) 0.093.	0.007.1 .	0.0085.9 ou 86.	13 ccm .	0	$x = \frac{3434 \times 1000}{141} =$
	* 2) 0.034.	0.007.4 .	0.0026.6 » 27.	18 »	122	
	3) 0.039.	0.007.3 .	0.0031.7 » 32.	20 »	241	
	4) 0.038.	0.007.5 .	0.0030.5 » 30.	18 »	360	
	5) 0.026.	0.007.5 .	0.0018.5 .	18 .	475	2.435 = 9.1 % des Koerper-
	6) 0.020.	0.007.5 .	0.0013 .	13 .	589	gewichts oder 1
	* 7) 0.008.	0.007.5 .		8 »	701	$\frac{1}{11}$
* 8) 0.018.		0.007.6 .	0.0010 .	10 .	7 » .	808

* Nicht berücksichtigt.

Konstanten der Verdünnung	Wahrscheinlicher Fehler		Berechneter Wert	Gefundener Wert
	d	d ²		
178	37	1369	86	86
128	13	169	39	32
143 Mittelwert	2	4	27	30
139 141	2	4	18	18
115	25	625	13	13
706		2171		

Gato N.^o 1 Pezo = 3 k. 510 gr. Temp. = 38°5

Operação	Sangria		Quantid.			Tempo total
	135 cc	40 provas		Injeção	175 cc	
Dozajens	R. seco	Cloreto	R. seco—Clo.	Tempo	Provas	Calculo da massa
	1a 0.090.	0.008.6 .	0.0081.	0	7 cc.	414 1000
	2a 0.070.	0.008.8 .	0.0061.	29	5 »	.3434 x
	3a 0.058.	0.009. .	0.0048.	54	4 »	x = $\frac{3434 \times 1000}{414} =$
	4a 0.046.	0.009.4 .	0.0037.	80	8 »	829 cc isto é 23 % do
	5a 0.040.	0.009.4 .	0.0031.	107	7 »	pezo do corpo ou
	+ 6a 0.045.	0.009.2 .	0.0036.	133	4 »	$\frac{1}{4.3}$
	7a 0.033.	0.009.6 .	0.0023.	157	5 »	
Constantes diluição de	Erro provavel					Valor calculado
d	d^2					Valor achado
424	10	100				81 81
425 medio	11	121	erro			61 61
420 414	6	36	medio da	$= \pm \sqrt{\frac{882}{12}} = 8.6$	414 ± 8.6	48 48
389	25	625	media			38 37
1658	882					29 31
						18 23

Nota: a cruz na 6.a prova indica que foi eliminada

Katze N.^o 1

Gewicht = 3 K. 510 Gr.

Temperatur = 38°5

Versuch	Blutentziehung		Gesamtmenge	Gesamtdauer		Berechnung der Masse
	135 ccm.	40 Proben		20'		
Dosierungen	Injektion	175 ccm.	Rueckstand			
	Trockenrueckstand	Chlorsalze	minus Chlorsalze	Dauer	Proben	
	1 0.090	0.008.6	0.0081	0	7 ccm.	414 1000
	2 0.070	0.008.8	0.0061	29	5 »	.3434 x
	3 0.058	0.009.	0.0048	54	4 »	x = $\frac{3434 \times 1000}{414} =$
	4 0.046	0.009.4	0.0037	80	8 »	829 ccm. oder 23 % des Koerpergewichtes
	5 0.040	0.009.4	0.0031	107	7 »	
	+ 6) 0.045	0.009.2	0.0036	133	4 »	$\frac{1}{4.3}$
Konstanten der Verdunstung	Wahrscheinlicher Fehler					
	d	d^2				Berechneter Wert
	424	10 100				81 81
	425 Mittelwert	11 121	durchschnittl. Fehler	$= \pm \sqrt{\frac{882}{12}} = 8.6$	414 ± 8.6	61 61
	420 414	6 36	des Mittelwertes			48 48
	389	25 625				38 37
	1658	882				29 31
						18 23

Bemerkungen: Das Kreuz bei der 6. Probe bezeichnet, dass sie ausgeschieden wurde.

Cavallo N.^o 1 Peso = 250 kilos Temp. = 36

	Sangria	Quantidade	Tempo
Operação		$\frac{3'500}{130}$	gr. 15'
Injeção		$\frac{3'630}{130}$	» provas

Dozajens	Residuo seco	Cloreto	R. s. — Clorur.	Provas	Tempo	Calculo da massa
	1 ^a 0.063.	0.007.2 .	0.055.8 ou 56	9 cc.	0	$\frac{103}{3434} = \frac{1000}{x}$
	2 ^a 0.052.	0.077.7 .	0.044.3 » 44	22 »	520	$.3434 = \frac{x}{103} =$
	3 ^a k.047.	0.007.4 .	0.039.6 » 40	14 »	1038	$= x \cdot \frac{3434 \times 1000}{103} =$
	4 ^a 0.046.	0.007.5 .	0.039.5 » 39	20 »	1555	$3.310 \text{ gr. } 133\% \text{ ou } \frac{1}{7.6}$
	5 ^a 0.049.	0.007.6 .	0.041.4 »	20 »	2075	do peso do corpo
	6 ^a 0.041.	0.007.3 .	0.033.7 » 34	13 »	2591	
	7 ^a 0.037.	0.007.3 .	0.029.7 » 30	15 »	3105	
	8 ^a 0.043.	0.007.2 .	0.035.8	17 »	3621	
Constante de diluição		Erro provavel				
		d	d^2			
100		3	9			56 56
104 media	103	1	1	erro		44 49
<u>104</u>		1	1	medio da	$= \pm \sqrt{\frac{11}{5}} = \pm 1$	40 44
308			media		103 ± 1	39 39
			11			34 31
						30 27

Pferd N.^o 1

Gewicht = 250 Kilogr.

Berechnung der Masse

Temperatur = 36°

Blutentziehung	Gesamtmenge	Gesamtdauer	$\frac{103}{3434} = \frac{1000}{x} = 3.310 \text{ k. gr.}$	$133\% \text{ oder } \frac{1}{7.6} \text{ des Koerper gewichtes}$
Versuch	3'500 gr.	15'		
		130 » Proben		
Injektion		3'630 gr.		

Dosierungen	Trocken- rueckstand	Chlorsalze	Rueckstand minus Chlorsalze	Proben	Dauer
	1) 0.063. . .	0.007.2 . .	0.055.8 ou 56 .	9 ccm.	0
	2) 0.052. . .	0.077.7 . .	0.044.3 » 44 .	22 »	520
	3) 0.047. . .	0.007.4 . .	0.039.6 » 40 .	14 »	1038
	4) 0.046. . .	0.007.5 . .	0.039.5 » 39 .	20 »	1555
	5) 0.049. . .	0.007.6 . .	0.041.4 .	20 »	2075
	6) 0.041. . .	0.007.3 . .	0.033.7 » 34 .	13 »	2591
	7) 0.037. . .	0.007.3 . .	0.029.7 » 30 .	15 »	3105
	8) 0.043. . .	0.007.2 . .	0.035.8	17 »	3621

Konstanten der Verdunng	Wahrscheinlicher Fehler		Gefundener Wert	Berechneter Wert
	d	d'		
100	3	9	56	56
104 Mittelwert	103	1	44	49
<u>104</u>	<u>103</u>	<u>1</u>	des Mittelwertes	$= \pm \sqrt{\frac{11}{5}} = \pm 1$
308		11	103 ± 1	39
				34
				30
				27

Cabra N.º 1 Peso 24 k. 600 gr. Temp. 40°
Sangria Quantidade Tempo total

Operações			800 cc	140 provas	45' x =	Calculo da massa
	Injeção	940				
Dozajens	Residuo seco	Cloreto	R. s. - Clor.	Provas	Tempo	$\frac{.3434 \times 1000}{576} = \frac{1000}{x}$
	1a 0.045.	0.004.1	0.040.9	41.	17 cc.	
	2a 0.040.	0.004.2	0.035.8	36.	17	
	3a 0.030.	0.004.2	0.026	26.	17	
	4a 0.089.	0.004.2			17	
	5a 0.026.	0.004.2	0.022.	22.	13,5	
	6a 0.077.	0.004.2			19,5	
	7a 0.020.	0.004.2	0.016.	16.	19	
	8a 0.019.	0.004.2	0.015.	15.	20	
Constante de diluição	Erro provavel				Valor achado	Valor calculado
	d	d ²			41	41
575	1	1	erro		36	35
576 media	0	0	medio da	= ± $\sqrt{\frac{1}{5}}$	26	30
576	0	0	media	= ± 0,1	22	22
1717				576 ± 0,1	16	16
					15	14

Ziege N.º 1

Gewicht = 24 K. 600 Gr.
Temperatur = 40°

Blutentziehung Versuch Injektion	Gesamtmenge 800 ccm.	Gesamtdauer 140 → Proben 45'	Berechnung der Masse		
			x = $\frac{.3434 \times 1000}{576} = 596$ ccm. = 24 %	oder $\frac{1}{4.1}$ des Koerper gewichtes	

Dosierungen	Trocken- rueckstand	Chlorsalze	Rueckstand minus		Proben	Dauer
			Chlorsalze			
1)	0.045. . .	0.004.1 . .	0.040.9	ott 41 .	17 ccm.	0
	2) 0.040. . .	0.004.2 . .	0.035.8	→ 36 .	17 .	125
	3) 0.030. . .	0.004.2 . .	0.026	→ 26 .	17 .	242
	4) 0.089. . .	0.004.2 . .			17 .	359
	5) 0.026. . .	0.004.2 . .	0.022	→ 22 .	13,5 .	474
	6) 0.077. . .	0.004.2 . .			19,5 .	580
	7) 0.020. . .	0.004.2 . .	0.016	→ 16 .	19 .	710
	8) 0.019. . .	0.004.2 . .	0.015	→ 15 .	20 .	820

Konstanten der Verdunstung	Wahrscheinlicher Fehler		Gefundener Wert	Berechneter Wert
	d	d ²		
575	1	1	41	41
576 Mittelwert	0	0 durchschittl. Fehler	36	35
576	576	0 0 des Mittelwertes = ± $\sqrt{\frac{1}{5}} = ± 0,1$	26	30
1717			22	22
			16	16
			15	14

Coelho N.^o 1 Pezo = 1 k. 620 gr. Temp. = 38°

Operações	Sangria		Quantidade t.		Tempo total		Calculo da massa
			80	63	20'		
	Injeção		143	cc.			
Dozajens	Reziduo seco	Cloretos	R. s. menos Clor.		Provas	Tempo	
	1 ^a 0.056.	0.007.2 .	0.0048.8 ou 49.	7 cc.	0		
	2 ^a 0.038.	0.008	0.0030 » 30.	7 »	30		
	3 ^a 0.028.	0.008.2 .	0.0019.8 » 20.	6 »	47	736	1000
	4 ^a 0.024.	0.008.4 .	0.0015.6 » 16.	6 »	63	.3434	x
	5 ^a 0.020.	0.008.6 .	0.0011.4 » 11.	20 »	86		
	6 ^a 0.017.	0.008.7 .		7 »	109	$x = \frac{434.3}{736} = 466$ cc. 29% ou $\frac{1}{34}$ do pezo	
	7 ^a 0.015.	0.008.8 .		7 »	126		
	8 ^a 0.018.	0.008.8 .		3 »	141		

Constantes de diluição	Erro provavel		Valor achado	Valor calculado
	d	d ²		
710	26	676		
771	35	1225		
754 media	18	324	medio da = $\pm \sqrt{\frac{4210}{20}} = \pm 14$	30 . . . 30
723 736	31	961	media	20 . . . 22
722	32	1024		16 . . . 17
3680				11 . . . 11

Kaninchen No 1

Gewicht = 1 K. 620 Gr.

Berechnung der Masse

Temperatur = 38°

Blutentziehung	Gesamtmenge	Gesamtdauer	736		1000	
			.3434	x		
Versuch	80					
	63	20'	x = $\frac{434.3}{736} = 466$ ccm.			
Injektion	143 ccm.					
	Trocken- rückstand	Chlorsalze	Rueckstand minus Chlorsalze	Proben	Dauer	
Dosierungen	(1) 0.056. . .	0.007.2 . .	0.0048.8 ou 49 .	7 ccm.		0
	2) 0.038. . .	0.008 . .	0.0030 » 30 .	7 »		30
	3) 0.028. . .	0.008.2 . .	0.0019.8 » 20 .	6 »		47
	4) 0.024. . .	0.008.4 . .	0.0015.6 » 16 .	6 »		63
	5) 0.020. . .	0.008.6 . .	0.0011.4 » 11 .	20 »		86
	6) 0.017. . .	0.008.7 . .		7 »		109
	7) 0.015. . .	0.008.8 . .		7 »		126
	8) 0.018. . .	0.008.8 . .		3 »		141

Konstanten der Verdünnung	Wehrscheinlicher Fehler		Gefundener Wert	Berechneter Wert
	d	d ²		
710	26	676	49 . . . 49	
771	Mittelwert	35	30 . . . 30	
754	736	18 324	des Mittelwertes = $\pm \sqrt{\frac{4210}{20}} = \pm 14$	20 . . . 22
723		31 961		16 . . . 17
722		32 1024		11 . . . 11

3680

Resumindo nosso quadro, os resultados colhidos na serie animal que experimentamos, pode-se avaliar pela comparação as diferenças com as de alguns autores

	Nossas	LAHOUSE	HEISSLER	COLIN	LEHMANN & WEBER
Cão (pezo do corpo)	1 11	1 13	1 11	1 17	1 16
Cavalo » » »	1 76		1 10	1 18	1 18
Coelho » » »	1 34	1 18		1 31	1 31
Cabra » » »	1 41		1 12	1 33	1 33
Gato » » »	1 10			1 24	1 24

Estes autores não seguiram métodos identicos no cálculo da massa total sanguínea. Dentre os métodos até hoje empregados releva notar o processo das misturas (VALENTIM), em que dozajens do reziduo seco sanguíneo normal e determinadamente diluido servem de base ao cálculo da massa numa formula aritmética simples, e o de DREYER e RAY, em que o volume do sangue, sendo uma função da superficie do corpo

é expresso na formula $B = \frac{W^{\frac{2}{3}}}{K}$, onde B é o volume em cm. c., W o pezo em gramas, K uma constante, calculada pelas experiencias e variando para cada especie.

Terminando cumpre agradecermos ao ilustre Dr. OSWALDO CRUZ, a gentileza do acolhimento dispensado, e os esclarecidos conselhos durante nosso trabalho. Ao Dr. ALCIDES GODOY, guia e inspirador das nossas pesquisas, o auxilio diario dos seus ensinamentos, sem os quais os nossos resultados seriam apenas os dum esforço balduado.

Manguinhos, 1 de Maio de 1912.

Wenn wir die auf unseren Tabellen aufgefuehrten, in der untersuchten Tierreihe erlangten Resultate zusammenfassen, koennen wir vergleichsweise die mit den Ergebnissen mancher Autoren bestehenden Unterschiede abschaeten.

	Unsere Resultate	LAHOUSE	HEISSLER	COLIN	LEHMANN & WEBER
Hund (Körpergewicht)	1 11	1 13	1 11	1 17	1 16
Pferd		1 76		1 10	1 18
Kaninchen		1 34	1 18		1 31
Ziege		1 41		1 12	1 33
Katze		1 10			1 24

Obige Autoren gingen nicht nach gleichen Methoden bei der Berechnung der Gesamtblutmasse vor. Von diesen Methoden verdient das Verfahren der Mischungen VALENTIN hervorgehoben zu werden, bei welchem die Berechnung der Blutmasse mit Hilfe einer einfachen arithmetischen Formel auf Dosierungen des normalen Trockenrückstandes und des in bestimmter Weise verdünnten Rueckstandes des Blutes beruht und diejenige von DREYER und RAY, bei welcher das Volumen des Blutes eine Funktion der Körperfläche ist; dasselbe wird ausgedrückt in der Formel: $B = \frac{W^{\frac{2}{3}}}{K}$, in welcher

B das Volumen in Kzm., W das Gewicht in Grammen und K eine Konstante ist, welche aus den Versuchen berechnet wird und für jede Art wechselt.

Zum Schlusse erachten wir es als unsere Pflicht, dem hochverehrten Herrn OSWALDO CRUZ für die uns gewährte freundliche Aufnahme im Institut und für die gewichtigen Ratschläge während dieser Arbeit, unseren Dank auszudrücken. Wir danken ferner Herrn Dr. ALCIDES GODOY, den Leiter und geistigen Führer bei unseren Versuchen, der uns täglich mit seinen Weisungen zur Seite stand und ohne welchen unsere Arbeiten gescheitert wären.

Manguinhos, den 1. Mai 1912.

